File 351:Derwent WPI 1963-2005/UD, UM &UP=200521 (c) 2005 Thomson Derwent \*File 351: For more current information, include File 331 in your search. Enter HELP NEWS 331 for details. Set Items Description --- ----? S PN=EP 1063007 1 PN=EP 1063007 S1 ? T S1/7 1/7/1 DIALOG(R) File 351: Derwent WPI (c) 2005 Thomson Derwent. All rts. reserv. 013665082 WPI Acc No: 2001-149294/ 200116 Organogel composition, useful for cosmetic or dermatological treatment and cleansing of skin, is oil-in-glycol emulsion with surfactant system containing nonionic surfactant forming lamellar phase in contact with glycol phase Patent Assignee: L'OREAL SA (OREA ) Inventor: LEGRET S; SIMONNET J; SIMONNET J T Number of Countries: 027 Number of Patents: 004 Patent Family: Patent No Kind Date Applicat No Kind Date A 20000505 A1 20001227 EP 2000401246 200116 B EP 1063007 Α A1 20001222 FR 997829 19990621 200116 FR 2794998 Α 20000620 200128 20010227 JP 2000185264 JP 2001055308 A Α 20000608 200171 20010615 KR 200031293 KR 2001049500 A Priority Applications (No Type Date): FR 997829 A 19990621 Patent Details: Main IPC Filing Notes Patent No Kind Lan Pg A1 F 11 B01F-017/00 EP 1063007 Designated States (Regional): AL AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LT LU LV MC MK NL PT RO SE SI FR 2794998 A1 B01F-017/00 JP 2001055308 A 8 A61K-007/00 KR 2001049500 A A61K-007/00 Abstract (Basic): EP 1063007 A1

NOVELTY - An organogel composition in the form of an emulsion of an oil phase dispersed in a glycol phase has a surfactant system capable of forming a lamellar phase in contact with the glycol phase, contains little surfactant and obviates the need to add surfactants based on lecithin.

DETAILED DESCRIPTION - In an organogel composition in the form of an emulsion of an oil phase dispersed in a glycol phase with a surfactant system, the surfactant system contains nonionic surfactant(s) capable of forming a lamellar phase in contact with the glycol phase and has an HLB value of 1-10, the glycol phase comprises glycerol and glycol(s) and forms not less than 30 wt.% of the total composition; and the weight ratio of glycol phase/surfactant system is at least 20.

USE - The composition is a cosmetic and/or dermatological composition used for treatment, protection, care and cleansing of the skin, hair and/or lips and for removing make up; in a process for treating the skin, hair and/or lips; for making compositions for dry skin, dry lips and/or sensitive skin; and as a mask (all claimed).

ADVANTAGE - Existing gels of oil in polyols, which form oil-in-water emulsions on adding water, are useful for promoting penetration of pharmaceutical agents into the skin but contain significant amounts of surfactant, which can cause irritation, especially if the skin is sensitive. The present organogels are stable and have satisfactory cosmetic properties. They contain little surfactant and avoid the need to add surfactants based on lecithin.

pp; 11 DwgNo 0/0
Derwent Class: A96; D21; E19
International Patent Class (Main): A61K-007/00; B01F-017/00
International Patent Class (Additional): A61K-007/02; A61K-007/025;
 A61K-007/06; A61K-007/48; A61K-007/50; B01F-003/08; B01F-017/34;
 B01F-017/42; B01F-017/56; B01J-013/00; C11D-001/66; C11D-003/20;
 C11D-017/08

# Concise explanation of the relevance of EP 1 063 007

This document discloses an organogel composition in the form of an oil-in-glycol emulsion, comprising an oily solution which is dispersed in a glycolic solution, and at least one non ionic surfactant which is able to form a lamellar phase in contact with the glycol phase. The surfactant allows the preparation of a stable emulsion. This organogel composition can be used for cosmetic or dermatological treatment and cleaning of skin.

This document does not disclose a <u>liquid</u> composition, <u>heat-sensitive</u>, which changes to the organogel form when it comes into contact with a physiological fluid.



Europäisches Patentamt

European Patent Office

Office europäen des brevets



(11) EP 1 063 007 A1

(12)

#### DEMANDE DE BREVET EUROPEEN

(43) Date de publication: 27.12.2000 Bulletin 2000/52

(51) Int Cl.<sup>7</sup>: **B01F 17/00**, A61K 7/48, A61K 7/00

(21) Numéro de dépét: 00401246.4

(22) Date de dépét: 05.05.2000

(84) Etats contractants désignés: AT BE CH CY DE DK ES FI FR GB GR IE IT LI LU MC NL PT SE Etats d'extension désignés: AL LT LV MK RO SI

(30) Priorité: 21.06.1999 FR 9907829

(71) Demandeur: L'OREAL 75008 Paris (FR)

(72) Inventeurs:

 Simonnet, Jean-Thierry 75011 Paris (FR)

Legret, Sylvie
 92320 Chatillon (FR)

(74) Mandataire: Rasson, Catherine L'OREAL-DPI 6 rue Bertrand Sincholle 92585 Clichy Cedex (FR)

# (54) Organogels et leurs utilisations notamment cosmétique

(57) La présente demande se rapporte é un organogel, c'est-é-dire é une composition sous forme d'émulsion comportant une phase huileuse dispersée dans une phase glycolique é l'aide d'un système tensioactif, caractérisée par le fait que le système tensioactif contient au moins un tensioactif non ionique susceptible de former une phase lamellaire au contact de la phase glycolique et ayant un HLB allant de 1 é 10, que la phase glycolique comprend de la glycérine et au moins un glycol et représente au moins 30 % en poids par rapport au poids total de la composition et que le

rapport en poids phase glycolique/systéme tensioactif est égal ou supérieur é 20.

La composition obtenue a l'aspect d'un gel.

Le tensioactif apte é former une phase lamellaire au contact de la phase glycolique est de préférence choisi parmi les esters et les éthers gras de polyols.

L'invention se rapporte aussi é l'utilisation de la dite composition, en particulier pour le soin, le traitement, le nettoyage et/ou le maquillage de la peau du corps ou du visage, des cheveux et/ou des lévres, et spécialement pour le soin des peaux séches et/ou des lévres séches.

EP 1 063 007 A1

#### Description

25

[0001] La présente invention se rapporte é un organogel, composition sous forme d'émulsion comprenant une phase huileuse dispersée dans une phase glycolique, contenant au moins un tensioactif non ionique apte é former une phase lamellaire au contact de la phase glycolique, la phase glycolique contenant de la glycérine et au moins un glycol. L'invention se rapporte aussi é l'utilisation de la dite composition, en particulier pour le soin, le traitement, le nettoyage et/ou le maquillage de la peau du corps ou du visage, des cheveux et/ou des lévres, et spécialement pour le soin des peaux séches et/ou des lévres séches.

[0002] Le terme d'organogel a été initialement utilisé pour décrire un concept particulier de gélification par une solution de gélatine, d'une microémulsion inverse eau dans huile (voir Luisi et Al. Colloid & Polymer Science, 1990, vol. 268, p. 356-374). Le terme s'est étendu depuis peu é des systémes gélifiés comportant deux phases non miscibles (eau dans huile) stabilisées par de la lécithine enrichie en Phosphatidyl Choline (appelée ci-aprés PC) et le plus souvent hydrogénée (voir Williman et al. Journal of Pharmaceutical Sciences, 1992, vol. 81, p. 871-874, et Schchipunov et al., Colloid Journal, 1995, vol. 57, p. 556-560). Ces émulsions présentent une phase lamellaire et sont sous forme de gels même en l'absence de gélifiants, d'oé le nom d'organogels qui désignent ce type d'émulsion quel que soit le sens de l'émulsion (E/H ou H/E).

[0003] Par la suite, il a été développé des émulsions similaires, dans lesquelles l'eau était substituée par des polyols, donnant lieu é la formation d'émulsions huile dans glycol. stabilisées par de la lécithine hydrogénée. Ce type d'émulsions comportant un taux élevé de polyols est particulièrement intéressant pour permettre une bonne hydratation de la peau é la fois par diminution de la perte insensible en eau (ou PIE) gréce au film formé par l'émulsion sur la peau et par apport d'une quantité importante de polyols, trés hygroscopique, permettant l'hydratation de la peau.

[0004] Pour diverses raisons et notamment des raisons de coét, on a essayé de remplacer dans les émulsions huiledans-polyol, la lécithine hydrogénée enrichie en PC par d'autres lécithines. Ainsi, le document JP-A-62/95132 décrit des émulsions huile dans polyols, stabilisées par des lécithines ayant subi un traitement enzymatique, et le document JP-A-62/95131 décrit une émulsion huile dans polyols. contenant une hydroxylécithine. Ces émulsions présentent l'inconvénient d'être sensibles é l'oxydation, d'être souvent coéteuses quand on utilise une lécithine traitée, et de nécessiter une forte concentration de lécithine ou l'association avec un autre tensioactif.

[0005] Par ailleurs, une autre solution a consisté é utiliser des composés autres que les dérivés de lécithine. Ainsi, le document JP-A-6/287107 décrit des émulsions de type gel, obtenues é partir d'huiles liquides, d'esters polyglycéroliques d'acides gras hydrophiles, ces esters étant nécessairement solubles dans l'eau, et de polyols, auxquels est ajouté un hyaluronate indispensable pour gélifier la composition. Dans ce cas, les tensioactifs sélectionnés du fait de leur hydrophilie ne forment pas de phase lamellaire et ne permettent pas de gélifier la dispersion.

[0006] L'introduction d'un gélifiant, dans ce cas un hyaluronate, est indispensable pour obtenir la viscosité désirée et une bonne stabilité. On n'obtient donc pas un organogel.

[0007] En outre, le document JP-A-1/301617 décrit des gels contenant de l'huile et des polyols, qui par addition d'eau, conduisent é la formation d'émulsions huile-dans-eau. Ces compositions permettent une meilleure pénétration d'actifs notamment pharmaceutiques dans la peau. Toutefois, les gels décrits dans ce document ne sont pas des émulsions huile-dans-polyol. En outre, ils contiennent souvent peu de polyols et, quand ils en contiennent une quantité importante (voir exemple 1 du document), ils contiennent aussi une forte proportion de tensioactif, ce qui peut entraéner des irritations, en particulier chez les personnes ayant une peau sensible.

[0008] Il subsiste donc le besoin d'obtenir des organogels, émulsion d'huile dans des polyols tels que glycérine et glycols, ne comportant de lécithine ou de dérivés de lécithine, en utilisant une faible quantité de tensioactif tout en ayant une forte proportion de polyols, permettant l'obtention d'émulsions gélifiées huile-dans-polyols, présentant de bonnes propriétés cosmétiques sans avoir les inconvénients de l'art antérieur.

[0009] La demanderesse a découvert de faéon surprenante que les esters et éthers gras de polyols, aptes é former une phase lamellaire au contact d'une phase glycolique et ayant un HLB (Hydrophilic Lipophilic Balance) tel qu'ils sont insolubles dans l'eau, permettaient de réaliser des organogels stables et ayant des propriétés cosmétiques satisfaisantes, et ce avec un rapport en poids de la phase glycolique au systéme tensioactif égal ou supérieur é 20, et avec une phase glycolique contenant de la glycérine et au moins un glycol. Comme cela est bien connu, on désigne par HLB (Hydrophilic-Lipophilic Balance, au sens de Griffin ; voir J. Soc. Cosm. Chem. 1954 (vol 5), pp 249-256) l'équilibre entre le caractère hydrophile et le caractère lipophile d'un agent tensioactif.

[0010] On entend ici par « phase glycolique » le mélange de glycérine et de glycol(s). Ce mélange doit être présent en une quantité d'au moins 30% en poids par rapport au poids total de la composition, et le rapport en poids de la quantité de ce mélange sur la quantité de tensioactif(s) doit être égal ou supérieur é 20.

[0011] La présente invention se rapporte é une composition constituant un organogel sous forme d'émulsion comportant une phase huileuse dispersée dans une phase glycolique é l'aide d'un systéme tensioactif, caractérisée par le fait que le systéme tensioactif contient au moins un tensioactif non ionique ou un mélange de tensioactifs non ioniques, susceptible de former une phase lamellaire au contact de la phase glycolique et ayant un HLB allant de 1 é 10, que

la phase glycolique comprend de la glycérine et au moins un glycol et représente au moins 30 % en poids par rapport au poids total de la composition et que le rapport en poids phase glycolique/systéme tensioactif est égal ou supérieur é 20.

[0012] La composition de l'invention présente l'avantage de ne pas nécessiter l'ajout de tensioactifs é base de lécithine et d'être bien stable malgré la faible quantité de tensioactif par rapport é la grande quantité de phase glycolique (glycérine + glycol(s)). En outre, un autre avantage provient du fait qu'il n'est pas nécessaire d'ajouter de conservateurs pour la protéger des développements bactériens, de moisissures et de champignons, du fait de la forte concentration en glycols et de la faible activité en eau (aw).

[0013] Les tensioactifs non ioniques susceptibles de former une phase lamellaire au contact de la phase glycolique, utilisés dans la composition de l'invention, sont amphiphiles et doivent ne pas être solubles dans l'eau. Ils ont un HLB (Hydrophilic Lipophilic Balance) allant de 1 é 10 et de préférence de 2 é 8. On peut utiliser un tensioactif seul ou un mélange de tensioactifs. Quand on utilise un mélange de tensioactifs, les différents tensioactifs constituant le mélange peuvent avoir un HLB en dehors de la fourchette 1-10 du moment que le mélange de tensioactifs non ioniques a un HLB allant de 1 é 10.

[0014] Ces tensioactifs sont préférentiellement choisis parmi les esters gras de polyols, les éthers gras de polyols, les mélanges d'esters gras de polyols et les mélanges d'éthers gras de polyols. Les esters sont formés d'au moins un polyol et d'au moins un acide gras. L'acide gras peut comporter de 8 é 22 atomes de carbone et peut avoir une chaéne saturée ou non saturée, linéaire ou ramifiée. De préférence, l'acide gras a une chaéne saturée. Cet acide gras est choisi de préférence parmi l'acide palmitique, l'acide stéarique et leurs mélanges. Les tensioactifs utilisés dans la composition de l'invention peuvent comporter de 1 é 10 chaénes et de préférence de 1 é 3 chaénes d'acides gras.

[0015] Les éthers gras de polyols sont formés d'au moins un polyol et d'au moins un alcool gras. L'alcool gras peut comporter de 8 é 22 atomes de carbone et peut avoir une chaéne saturée ou non saturée, linéaire ou ramifiée. De préférence, l'alcool gras a une chaéne saturée. Cet alcool gras est choisi de préférence parmi l'alcool cétylique, l'alcool stéarylique, l'alcool laurylique et leurs mélanges.

[0016] Le polyol constitutif des tensioactifs utilisés dans la composition de l'invention est de préférence choisi dans le groupe formé par le glycérol, les polyglycérols, le sorbitan, les polysorbitans, les dérivés de sorbitan polyoxyéthylénés et notamment ceux comportant de 1 é 20 unités d'oxyde d'éthyléne, les polyéthylénes (PEG) et notamment ceux comportant de 1 é 40 unités d'oxyde d'éthyléne, le sucrose, le glucose, les dérivés oxyéthylénés du glucose et notamment ceux comportant de 1 é 20 unités d'oxyde d'éthyléne, les polyglucoses. les polyglucoses oxyéthylénés et notamment ceux comportant de 1 é 20 unités d'oxyde d'éthyléne, et leurs mélanges.

30

50

[0017] Les tensioactifs utilisés dans le cadre de la présente invention peuvent être notamment choisis parmi les dérivés polyoxyéthylénés des alcools cétylique, stéarylique et/ou laurylique, les esters de sorbitan et d'acide stéarique, les esters de sorbitan et d'acide palmitique, les esters de sucrose et d'acide stéarique, les esters de polyéthyléne glycol de l'acide stéarique, les esters de glycérine ou de polyglycérine et de l'acide stéarique et leurs mélanges.

[0018] A titre d'exemple, on peut citer comme tensioactifs susceptibles de former une phase lamellaire avec la phase glycolique, les composés suivants (en nom CTFA, International Cosmetic Ingrédient Dictionary and Handbook): Laureth-7 (par exemple BRIJ 30 commercialisé par la société ICI). Ceteth-2 (par exemple BRIJ 52 commercialisé par la société ICI), Steareth-2 (par exemple BRIJ 72 commercialisé par la société ICI), Sorbitan palmitate (par exemple SPAN 40 commercialisé par la société ICI), Sorbitan tristearate (par exemple SPAN 65 commercialisé par la société ICI), PEG-8 stearate (par exemple MYRJ 45 commercialisé par la société chez ICI), Sucrose distearate qui est un mélange de mono, di et tri ester de sucrose (par

commercialisé par la société chez ICI), Sucrose distearate qui est un melange de mono, di et tri ester de sucrose (par exemple CRODESTA F10, CRODESTA F20, CRODESTA F50 commercialisés par la société Croda). Polyglyceryl-2 stearate (par exemple NIKKOL DGMS commercialisé par la société Nikko), Polyglyceryl-2 distearate (par exemple EMALEX PSGA commercialisé par la société Nikko), Polyglyceryl-3 distearate (par exemple EMALEX DGS 3 commercialisé par la société Nikko).

[0019] Le système tensioactif de la composition selon l'invention comprend, comme indiqué ci-dessus, au moins un tensioactif non ionique ou un mélange de tensioactifs non ioniques. Il peut aussi comprendre un mélange de tensioactif (s) non ionique(s) et ionique(s), l'addition de tensioactif ionique permettant si nécessaire, d'améliorer la stabilité de l'émulsion. Toutefois, le tensioactif ionique ne doit pas modifier la capacité du tensioactif non ionique é former une phase lamellaire.

[0020] Dans la composition de l'invention, la quantité du systéme tensioactif va de préférence de 0,1 é 4,25 % et mieux de 0.5 é 3 % en poids par rapport au poids total de la composition.

[0021] Le rapport en poids phase glycolique/systéme tensioactif est égal ou supérieur é 20 et va de préférence de 20 é 50. Comme indiqué ci-dessus, on entend ici par « phase glycolique » le mélange de glycérine et de glycols. C'est le rapport en poids de la quantité de ce mélange sur la quantité de tensioactif qui doit être égal ou supérieur é 20.

[0022] Les tensioactifs ioniques utilisables dans la composition de l'invention peuvent être choisis parmi les tensioactifs anioniques de préférence neutralisés, les dérivés alkylsulfoniques, les tensioactifs cationiques et leurs mélanges.

[0023] Les tensioactifs anioniques sont plus particuliérement choisis dans le groupe formé par :

- le dicetylphosphate, le dimyristylphosphate et leurs sels alcalins ;
- les sels alcalins du cholestérol sulfate ;
- les sels alcalins du cholestérol phosphate;
  - les lipoaminoacides tels que les acylglutamates mono- et di-sodiques comme le sel disodique de l'acide N-stéaroyl
     L-glutamique commercialisé sous la dénomination Acylglutamate HS21 par la société AJINOMOTO;
  - les sels de sodium de l'acide phosphatidique ;
  - les phospholipides.

5

10

15

25

30

35

40

45

50

[0024] Les dérivés alkylsulfoniques peuvent être plus particuliérement choisis parmi les dérivés alkylsulfoniques de formule (I):

$$R - CH - CO - O - (CH_2 - CH_2 - CO) - CH_3$$
 $SO_3M$ 

20 dans laquelle R représente un radical alkyle comportant de 16 é 22 atomes de carbone, en particulier les radicaux C<sub>16</sub>H<sub>33</sub> et C<sub>18</sub>H<sub>37</sub> pris en mélange ou séparément, et M est un métal alcalin tel que le sodium.

[0025] Les tensioactifs cationiques peuvent être choisis, par exemple dans le groupe formé par les sels d'ammonium quaternaire, les amines grasses et leurs sels.

[0026] Les sels d'ammonium quaternaires sont par exemple :

- ceux qui présentent la formule générale (II) suivante :

$$\begin{bmatrix} R_1 & R_3 \\ R_2 & R_4 \end{bmatrix} + X^- \quad (II)$$

dans laquelle les radicaux  $R_1$  é  $R_4$ , qui peuvent être identiques ou différents, représentent un radical aliphatique, linéaire ou ramifié, comportant de 1 é 30 atomes de carbone, ou un radical aromatique tel que aryle ou alkylaryle. Les radicaux aliphatiques peuvent comporter des hétéroatomes tels que notamment l'oxygéne, l'azote, le soufre, les halogénes. Les radicaux aliphatiques sont par exemple choisis parmi les radicaux alkyle, alcoxy, polyoxyalkyléne( $C_2$ - $C_6$ ), alkylamide, alkyl( $C_{12}$ - $C_{22}$ )amido alkyle( $C_2$ - $C_6$ ), alkyl( $C_{12}$ - $C_{22}$ )acétate, hydroxyalkyle, comportant environ de 1 é 30 atomes de carbone; X est un anion choisi dans le groupe des halogénures, phosphates, acétates, lactates, alkyl( $C_2$ - $C_6$ )sulfates, alkyl-ou-alkylarylsulfonates. Comme sels d'ammonium quaternaire de formule (II), on préfère, d'une part, les chlorures de tétraalkylammonium comme par exemple les chlorures de dialkyldiméthylammonium ou d'alkyltriméthylammonium, dans lesquels le radical alkyle comporte environ de 12 é 22 atomes de carbone, en particulier les chlorures de béhényltriméthylammonium, de distéaryldiméthylammonium, de cétyltriméthyl-ammonium, de benzyl diméthyl stéaryl-ammonium ou encore, d'autre part, le chlorure de stéaramidopropyldiméthyl (myristyl acetate) ammonium vendu sous la dénomination CERAPHYL 70 par la société Van Dyk.

- les sels d'ammonium quaternaire de l'imidazolinium, comme par exemple ceux de formule (III) suivante :

$$\begin{bmatrix}
R_6 \\
N \\
R_7
\end{bmatrix} CH_2-CH_2-N(R_8)-CO-R_5$$

$$X^- (III)$$

dans laquelle  $R_5$  représente un radical alcényle ou alkyle comportant de 8 é 30 atomes de carbone, par exemple dérivé des acides gras du suif ;  $R_6$  représente un atome d'hydrogéne, un radical alkyle comportant de 1 é 4 atomes de carbone ou un radical alcényle ou alkyle comportant de 8 é 30 atomes de carbone ;  $R_7$  représente un radical alkyle comportant de 1 é 4 atomes de carbone ;  $R_8$  représente un atome d'hydrogéne, un radical alkyle comportant de 1 é 4 atomes de carbone ; X est un anion choisi dans le groupe des halogénures, phosphates, acétates, lactates, alkylsulfates, alkyl-ou-alkylarylsulfonates. De préférence,  $R_5$  et  $R_6$  désignent un mélange de radicaux alcényle ou alkyle comportant de 12 é 21 atomes de carbone, par exemple dérivés des acides gras du suif,  $R_7$  désigne un radical méthyle,  $R_8$  désigne l'hydrogéne. Un tel produit est par exemple vendu sous la dénomination REWOQUAT W 75 par la société Rewo.

les sels de diammonium quaternaire de formule (IV) :

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

$$\begin{bmatrix} R_{10} & R_{12} \\ I & I \\ R_{9} - N - (CH_{2})_{3} - N - R_{14} \\ R_{11} & R_{13} \end{bmatrix}^{++} 2X^{-}$$
 (IV)

dans laquelle  $R_6$  désigne un radical aliphatique comportant environ de 16 é 30 atomes de carbone;  $R_7$ ,  $R_8$ ,  $R_9$ ,  $R_{10}$ , et  $R_{11}$  sont choisis parmi l'hydrogéne ou un radical alkyle comportant de 1 é 4 atomes de carbone; et X est un anion choisi dans le groupe des halogénures, acétates, phosphates, nitrates et méthylsulfates. De tels sels de diammonium quaternaire comprennent notamment le dichlorure de propanesuif diammonium.

[0027] Le ou les tensioactifs ioniques quand ils sont présents peuvent l'être en une quantité d'au maximum 20 % en poids par rapport au poids de tensioactif(s) non ionique(s) utilisé(s). Quand la composition en contient, la quantité de tensioactif(s) ionique(s) va de préférence de 0,01 é 5 % en poids par rapport au poids total du systéme tensioactif.

[0028] La phase glycolique contient au moins de la glycérine et au moins un glycol. Une telle association est nécessaire pour avoir une bonne stabilité de l'émulsion. En effet, la glycérine utilisée seule ne permet pas d'obtenir un organogel stable é long terme et il faut lui adjoindre au moins un glycol pour avoir une stabilité satisfaisante.

[0029] Les glycols utilisés dans la composition de l'invention peuvent être choisis par exemple parmi le propyléne glycol, le 1,3 butyléne glycol, le dipropyléne glycol, le pentyléne glycol, l'isopréne glycol et les polyéthyléne glycols notamment ceux comportant 4 é 16 unités d'oxyde d'éthyléne et de préférence de 8 é 12 unités d'oxyde d'éthyléne, et leurs mélanges.

[0030] La phase glycolique (mélange glycérine + glycols) représente, dans la composition de l'invention, au moins 30 % en poids par rapport au poids total de la composition, et de préférence de 30 é 85 % et mieux de 40 é 75 % en poids par rapport au poids total de la composition. Selon un mode préféré de réalisation de l'invention, la glycérine et le ou les glycols sont présents en un rapport en poids glycérine/glycols allant de 0,5 é 5 et de préférence de 1 é 5. La glycérine représente de préférence de 20 é 60 % en poids du poids total de la composition, et le ou les glycols représentent de préférence de 10 é 40 % en poids du poids total de la composition.

[0031] Il est possible d'introduire de l'eau dans l'émulsion de l'invention, la phase glycolique devient alors une phase hydroglycolique. De préférence, la quantité d'eau est telle que l'activité en eau (aw) de la composition finale n'est pas supérieure é 0,7. On peut utiliser différentes méthodes pour mesurer l'activité en eau d'une composition, la plus courante étant la méthode manométrique par laquelle on mesure directement la pression de vapeur. De préférence, la quantité d'eau dans la composition de l'invention est au maximum de 40 % en poids par rapport au poids total de la composition.

[0032] La phase huileuse de la composition selon l'invention représente généralement de 5 é 45 % et de préférence de 15 é 35 % en poids par rapport au poids total de la composition.

[0033] La nature de la phase huileuse de l'émulsion selon l'invention n'est pas critique. La phase huileuse peut ainsi être constituée par tous les corps gras et notamment les huiles, classiquement utilisés dans les domaines cosmétique ou dermatologique.

[0034] Parmi les huiles utilisables dans l'émulsion de l'invention, on peut citer par exemple les huiles d'origine végétale, telles que les huiles de jojoba, avocat, amande douce, abricot, maés et la fraction liquide de beurre de karité; les huiles minérales comme l'huile de vaseline; les huiles de synthése comme les triglycérides (par exemple caprylic/capric triglycerides), le palmitate d'éthyl-2 hexyle, le myristate d'isopropyle, l'isoparaffine hydrogénée, l'isononanoate

d'isononyle, l'octanoate de cétéaryle; les huiles de silicone volatiles ou non volatiles et les huiles fluorées. Les autres corps gras susceptibles d'être présents dans la phase huileuse peuvent être par exemple les acides gras, les alcools gras, les cires et les lipides tels que les céramides.

[0035] La composition selon l'invention peut constituer notamment une composition cosmétique ou dermatologique et contient alors un milieu physiologiquement acceptable, c'est-é-dire compatible avec la peau, les lévres, le cuir chevelu, les yeux et/ou les cheveux.

[0036] De faéon connue, les compositions de l'invention peuvent contenir des adjuvants habituels dans les domaines considérés, tels que des actifs (par exemple acétate de tocophérol), des gélifiants, des conservateurs, des antioxydants, des parfums, des solvants, des charges, des filtres, des matières colorantes, des agents basiques ou acides et encore des vésicules lipidiques. Ces adjuvants sont utilisés dans les proportions habituelles dans les domaines considérés, et par exemple de 0.01 é 30 % du poids total de la composition, et ils sont, selon leur nature. introduits dans l'une ou l'autre phase de l'émulsion, ou encore dans des vésicules. Ces adjuvants ainsi que leurs concentrations doivent être tels qu'ils ne modifient pas la propriété recherchée pour l'émulsion de l'invention.

[0037] L'addition de charges permet de modifier, si besoin est, la texture de la composition. Comme charges qui peuvent être utilisées dans la composition de l'invention, on peut citer par exemple, outre les pigments, la poudre de silice; le talc; les particules de polyamide et notamment celles vendues sous la dénomination ORGASOL par la société Atochem; les poudres de polyéthyléne; les microsphéres é base de copolyméres acryliques, telles que celles en copolymére diméthacrylate d'éthyléne glycol/ methacrylate de lauryle vendues par la société Dow Corning sous la dénomination de POLYTRAP; les poudres expansées telles que les microsphéres creuses et notamment, les microsphéres commercialisées sous la dénomination EXPANCEL par la société Kemanord Plast ou sous la dénomination MICROPEARL F 80 ED par la société Matsumoto; les poudres de matériaux organiques naturels tels que les amidons de matés, de blé ou de riz. réticulés ou non, telles que les poudres d'amidon réticulé par l'anhydride octénylsuccinate, commercialisées sous la dénomination DRY-FLO par la société National Starch: les microbilles de résine de silicone telles que celles commercialisées sous la dénomination TOSPEARL par la société Toshiba Silicone; et leurs mélanges. Ces charges peuvent être présentes dans une quantité allant de 0 é 10 % en poids et de préférence de 0,5 é 4 % en poids par rapport au poids total de la composition.

20

40

50

[0038] Le tensioactif non ionique utilisé dans la composition de l'invention permet d'obtenir une émulsion stable. Toutefois, selon la quantité et la nature du tensioactif, on peut être amené é corriger les variations de viscosité par l'introduction de gélifiants. Ainsi, il est possible d'introduire dans la composition de l'invention, un gélifiant hydrophile ou lipophile, é la condition qu'il soit en mesure de gonfler dans la phase dans laquelle il est dispersé. Comme gélifiants hydrophiles, on peut citer en particulier les polyméres carboxyvinyliques (carbomer), les copolyméres acryliques tels que les copolyméres d'acrylates/alkylacrylates, les polyacrylamides, les polysaccharides, les gommes naturelles, l'ADN et les argiles, et comme gélifiants lipophiles, on peut citer les argiles modifiées comme les bentones, les sels métalliques d'acides gras, la silice hydrophobe et les polyéthylénes.

[0039] Les compositions selon l'invention sont opalescentes é opaques et peuvent être plus ou moins fluides. Elles peuvent donc se présenter sous forme de sérum, de lait, de créme ou de péte. Ces compositions sont préparées selon les méthodes usuelles.

[0040] Les compositions, objets de l'invention, trouvent notamment leur application dans un grand nombre de traitements cosmétiques de la peau, des lévres et des cheveux, y compris le cuir chevelu, notamment pour le traitement, la protection, le soin, le démaquillage et/ou le nettoyage de la peau, des lévres et/ou des cheveux, et/ou pour le maquillage de la peau et/ou des lévres. Du fait de leur propriété hydratante, elles peuvent être destinées aussi au traitement des peaux séches et/ou des lévres séches.

[0041] Les compositions selon l'invention peuvent par exemple être utilisées comme produits de soin, de démaquillage et/ou de nettoyage pour le visage sous forme de crémes ou de laits ou comme produits de maquillage (peau et lévres) par incorporation de charges ou de colorants. Il est également possible de les utiliser comme masque de nettoyage, qui s'émulsifie avec l'eau de rinéage permettant d'avoir une action hydratante et de soin pour la peau.

[0042] En outre, du fait qu'elles peuvent être exemptes ou pratiquement exemptes de conservateurs, les compositions de l'invention conviennent particuliérement pour les peaux sensibles.

[0043] Aussi, l'invention a encore pour objet l'utilisation cosmétique de la composition telle que définie ci-dessus pour le traitement, la protection, le soin, le démaquillage et/ou le nettoyage de la peau. des lévres et/ou des cheveux, et/ou pour le maquillage de la peau et/ou des lévres.

[0044] L'invention a aussi pour objet l'utilisation cosmétique de la composition telle que définie ci-dessus, comme masque

[0045] L'invention a aussi pour objet un procédé de traitement cosmétique de la peau, y compris du cuir chevelu, des cheveux, et/ou des lévres, caractérisé par le fait qu'on applique sur la peau, les cheveux et/ou les lévres, une composition telle que définie ci-dessus.

[0046] L'invention a aussi pour objet l'utilisation de la composition telle que définie ci-dessus pour la fabrication d'une composition destinée au soin des peaux séches et/ou des lévres séches et/ou des peaux sensibles.

[0047] Les exemples qui suivent permettront de mieux comprendre l'invention, sans toutefois présenter un caractére limitatif. Les quantités indiquées sont en % en poids, sauf mention contraire.

#### Exemple 1 : Organogel

#### [0048]

5

10

15

25

30

35

40

50

55

Sorbitan stearate (SPAN 60 de la société ICI)	2 %
Glycérol	50 %
Dipropyléne glycol	20 %
Huile d'abricot	27 %
Acétate de tocophérol	1 %

[0049] Mode opératoire: On introduit sous vive agitation é 75°C, le Span 60 dans le mélange de glycérol et de dipropyléne glycol. L'agitation est maintenue dans les mêmes conditions pendant 30 minutes. La phase huileuse est ensuite ajoutée, toujours dans les mêmes conditions qui sont maintenues pendant encore une heure. Puis. on arrête le chauffage et on réduit la vitesse d'agitation jusqu'é ce que la température soit descendue é 60°C. On passe ensuite é l'ultrarax é environ 20 000 tours/minute pendant 2 minutes é une température supérieure d'environ 5°C é la température de transition de phase du tensioactif, comprise pour le Span 60 entre 45 et 55°C. Le réseau lamellaire se forme dans les 24 heures.

[0050] On obtient une émulsion gélifiée fluide, trés fine et stable, ayant une aw de 0,066.

[0051] L'émulsion obtenue peut être utilisée par exemple pour le soin et l'hydratation de la peau et du contour des yeux.

## Exemple 2 : Organogel

#### [0052]

Polyglycerol distearate (EMALEX DGS 3 de la société Nikko)	2 %
Glycérol	36 %
Dipropyléne glycol	14 %
Caprylic/capric triglyceride	27 %
Acétate de tocophérol	1 %
Eau distillée	20 %

[0053] Mode opératoire: On introduit sous vive agitation é 75°C, l'Emalex DGS 3 dans le mélange de glycérol et de dipropyléne glycol. L'agitation est maintenue dans les mêmes conditions pendant 30 minutes. La phase huileuse est ensuite ajoutée, toujours dans les mêmes conditions qui sont maintenues pendant encore une heure. Puis, on arrête le chauffage et on réduit la vitesse d'agitation jusqu'é ce que la température soit descendue é 60°C. On passe ensuite é l'ultrarax é environ 20 000 tours/minute pendant 2 minutes é une température supérieure d'environ 5°C é la température de transition de phase du tensioactif, comprise pour l'EMALEX DGS 3 entre 45 et 55°C. Puis on ajoute l'eau. Le réseau lamellaire se forme dans les 24 heures.

[0054] On obtient une émulsion gélifiée fluide, trés fine et stable, ayant une aw de 0,542.
 [0055] L'émulsion obtenue peut être utilisée comme fluide de soin pour peau trés séche.

# Revendications

- 1. Composition constituant un organogel sous forme d'émulsion comportant une phase huileuse dispersée dans une phase glycolique é l'aide d'un systéme tensioactif, caractérisée en ce que le systéme tensioactif contient au moins un tensioactif non ionique ou un mélange de tensioactifs non ioniques, susceptible de former une phase lamellaire au contact de la phase glycolique et ayant un HLB allant de 1 é 10, que la phase glycolique comprend de la glycérine et au moins un glycol et représente au moins 30 % en poids par rapport au poids total de la composition et que le rapport en poids phase glycolique/systéme tensioactif est égal ou supérieur é 20.
- 2. Composition selon la revendication 1, caractérisée en ce que le tensioactif non ionique est choisi parmi les esters

gras de polyols, les éthers gras de polyols, les mélanges d'esters gras de polyols et les mélanges d'éthers gras de polyols.

 Composition selon la revendication précédente, caractérisée en ce que l'ester gras de polyol est formé d'au moins un polyol et d'au moins un acide gras comportant de 8 é 22 atomes de carbone et ayant une chaéne saturée ou non saturée, linéaire ou ramifiée.

10

20

25

35

45

50

- Composition selon la revendication précédente, caractérisée en ce que l'acide gras est choisi parmi l'acide palmitique, de l'acide stéarique et leurs mélanges.
- 5. Composition selon la revendication 2, caractérisée en ce que l'éther gras de polyol est formé d'au moins un polyol et d'au moins un alcool gras comportant de 8 é 22 atomes de carbone et ayant une chaéne saturée ou non saturée, linéaire ou ramifiée.
- Composition selon la revendication précédente, caractérisée en ce que l'alcool gras est choisi parmi l'alcool cétylique, l'alcool stéarylique, l'alcool laurylique et leurs mélanges.
  - 7. Composition selon l'une quelconque des revendications 2 é 6, caractérisée en ce que l'ester gras de polyol ou l'éther gras de polyol sont formés é partir d'un polyol choisi dans le groupe comprenant le glycérol, les polyglycérols, le sorbitan, les polysorbitans, les dérivés de sorbitan polyoxyéthylénés, les polyéthylénes, le sucrose, le glucose, les dérivés oxyéthylénés du glucose, les polyglucoses oxyéthylénés et leurs mélanges.
  - 8. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce que le tensioactif non ionique est choisi parmi les dérivés polyoxyéthylénés des alcools cétylique, stéarylique et/ou laurylique, les esters de sorbitan et d'acide stéarique, les esters de sorbitan et d'acide palmitique, les esters de sucrose et d'acide stéarique, les esters de polyéthyléne glycol de l'acide stéarique, les esters de glycérine ou de polyglycérine et d'acide stéarique, et leurs mélanges.
- Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce que le systéme tensioactif
   contient en outre au moins un tensioactif ionique.
  - 10. Composition selon la revendication précédente, caractérisée en ce que la quantité de tensioactif(s) ionique(s) est d'au maximum 20 % en poids par rapport au poids de tensioactif non ionique susceptible de former une phase lamellaire.
  - 11. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce que la quantité du systéme tensioactif va de 0,1 é 4,25 % en poids par rapport au poids total de la composition.
- 12. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce que les glycols sont choisis parmi le propyléne glycol, le 1,3 butyléne glycol, le dipropyléne glycol, le pentyléne glycol, l'isopréne glycol et les polyéthyléne glycols et leurs mélanges.
  - 13. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce que la phase glycolique représente de 30 é 85 % en poids par rapport au poids total de la composition.
  - 14. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce que le rapport en poids glycérine/glycols va de 0,5 é 5.
  - 15. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle contient de l'eau.
  - **16.** Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce que la phase huileuse représente de 5 é 45 % en poids par rapport au poids total de la composition.
- Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle constitue une
   composition cosmétique et/ou dermatologique.
  - 18. Composition selon l'une quelconque des revendications précédentes, caractérisée en ce qu'elle contient un adjuvant choisi parmi les actifs, les gélifiants, les conservateurs, les antioxydants, les parfums, les solvants, les

charges, les filtres, les matiéres colorantes, les agents basiques ou acides, les vésicules lipidiques.

- 19. Utilisation cosmétique de la composition selon l'une quelconque des revendications 1 é 18, pour le traitement, la protection, le soin, le démaquillage et/ou le nettoyage de la peau. des lévres et/ou des cheveux, et/ou pour le maquillage de la peau et/ou des lévres.
- 20. Procédé de traitement cosmétique de la peau, des cheveux, et/ou des lévres, caractérisé en ce qu'on applique sur la peau, les cheveux et/ou les lévres, une composition selon l'une quelconque des revendications 1 é 18.
- 21. Utilisation de la composition selon l'une quelconque des revendications 1 é 18, pour la fabrication d'une composition destinée au soin des peaux séches et/ou des lévres séches et/ou des peaux sensibles.
  - 22. Utilisation cosmétique de la composition selon l'une quelconque des revendications 1 é 18, comme masque.



# RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE

Numéro de la demande EP 00 40 1246

Catégorie	Citation du document ave des parties pe	ec indication, en cas de beso rtinentes	in. Rev	endication ncemee	CLASSEMENT DE LA DEMANDE (Int.CI.7)
Χ.	EP 0 839 520 A (L' 6 mai 1998 (1998-0		11.	4,7,8, -13, -22	B01F17/00 A61K7/48 A61K7/00
	* colonne 4, ligne 1-29; exemples 1-3	e 41-50; revendica 3 * 			, 1, 1, 2, 1, 1, 1
X	EP 0 641 557 A (L'8 mars 1995 (1995 + revendications 1	-03-08)	17	4, -20	
i					
				• .	
,					DOMAINES TECHNIQUES RECHERCHES (Int.Cl.7)
					B01F A61K
Le pre	isent rapport a été établi pour t	outes les revendications			
		Date d'achévement de la		Fou	Examinateur quier, J-P
CATEGORIE DES DOCUMENTS CITES  X : particulièrement pertinent à lui seul Y : particulièrement pertinent en combinaison avec un autre document de la même catégorie A : amère-plan technologique		FES T: the E: do da on avec un D: cli L: citr	forie ou principe à la cument de brevet an le de dépôt ou après é dans la demande é pour d'autres raisoi	base de l'ir térieur, mai cette date	ention

10

# ANNEXE AU RAPPORT DE RECHERCHE EUROPEENNE RELATIF A LA DEMANDE DE BREVET EUROPEEN NO.

EP 00 40 1246

La présente annexe indique les membres de la famille de brevets relatifs aux documents brevets cités dans le rapport de recherche européenne visé cı-dessus.

Lesdits members sont contenus au fichier informatique de l'Office européen des brevets à la date du

Les renseignements fournis sont donnés à titre indicatif et n'engagent pas la responsabilité de l'Office européen des brevets.

25-09-2000

FR 2755368 A 07-05-199 DE 69700092 D 18-02-199 DE 69700092 T 27-05-199 ES 2129276 T 01-06-199 JP 3001845 B 24-01-200 JP 10139621 A 26-05-199 US 5932234 A 03-08-199 EP 641557 A 08-03-1995 FR 2709666 A 17-03-199 AT 141494 T 15-09-199 BR 9403022 A 02-05-199 CA 2131477 A 08-03-199 CN 1108089 A 13-09-199 DE 69400400 D 26-09-199 DE 69400400 T 19-12-199 ES 2094029 T 01-01-199 HU 68819 A,B 28-07-199 JP 2665459 B 22-10-199 JP 7165530 A 27-06-199 PL 304928 A 20-03-199 RU 2124884 C 20-01-199	Document brevet of au rapport de recher		Date de publication		Membre(s) de la amille de brevet(s)	Date de publication
AT 141494 T 15-09-199 BR 9403022 A 02-05-199 CA 2131477 A 08-03-199 CN 1108089 A 13-09-199 DE 69400400 D 26-09-199 DE 69400400 T 19-12-199 ES 2094029 T 01-01-199 HU 68819 A,B 28-07-199 JP 2665459 B 22-10-199 JP 7165530 A 27-06-199 PL 304928 A 20-03-199 RU 2124884 C 20-01-199	EP 839520	А	06-05-1998	FR DE DE ES JP JP	2755368 A 69700092 D 69700092 T 2129276 T 3001845 B 10139621 A	07-05-199 07-05-199 18-02-199 27-05-199 01-06-199 24-01-200 26-05-199 03-08-199
US 50585/5 A 19-08-193	EP 641557	A	08-03-1995	AT BR CA CN DE DE ES HU JP JP PL	141494 T 9403022 A 2131477 A 1108089 A 69400400 T 2094029 T 68819 A,B 2665459 B 7165530 A 304928 A	17-03-199 15-09-199 02-05-199 08-03-199 13-09-199 26-09-199 19-12-199 01-01-199 28-07-199 22-10-199 27-06-199 20-03-199 19-08-199
					·	

Pour tout renseignement concernant cette annexe : voir Journal Officiel de l'Office européen des brevets, No.12/82